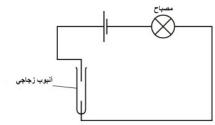
## وزارة التربية والتعليم المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة جنوب الشرقية مدرسة لبابة بنت الحارث (١٠-١٢) واجب منزلي ٢ (٥)

## :أنا المبدعة

## السؤال الأول: اختاري الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة



:المصباح لو وضعت َفيَ الأنبوب الزجاجي أ. محلول كلوريد الصوديوم ب.محلول السكر ج.كلوريد الصوديوم الجاف د. السكر الجاف

٢.المعادلة الكيميائية الموزونه التي تمثل تفاعل

:الكالسيوم مع الماء هي

 $Ca+H_2O\rightarrow CaOH+H_2$ 

 $Ca+H_2O\rightarrow Ca(OH)_2+H_2$ 

 $Ca+2H_2O\rightarrow CaOH+H_2$  ج.

 $Ca+2H_2O\rightarrow Ca(OH)_2+H_2$ 

٣.يوضح الشكل المقابل سلسلة نشاط كيميائي، المحلول الذي لا يمكن

الاحتفاظ به في وعاء مصنوع من

 Au Hg Ag Cu H
 Pb Ni Fe Cr Zn
 Mn Al Mg Na Ca K

 عتاصر اكثر نشاطً من الهيدورجين
 اتجاه زيادة النشاط الكيبيانيو

:الألومنيوم هو

ب. Zn Cl<sub>2</sub> ار KCl

 $MgCl_2$ .

ج.NaCl

## السؤال الثاني: اجيبي عن الأسئلة التالية ١.ما المقصود بسلسلة النشاط الكيميائي؟

:۲.صنف التفاعلات التالية إلى (اتحاد، تفكك، إحلال بسيط، إحلال مزدوج)
$(1)2 Na + O_2 \rightarrow Na_2 O_2$
$(2) Cu + 2H_2 SO_4 \rightarrow CuSO_4 + 2H_2 O + SO_2 \dots$
$(3)2 K+2 H_2 O \rightarrow 2 KOH+H_2$
$(4)3NO \rightarrow N_2O + NO_2$